

Deutsche Kl.: 21 c, 2/22

Offenlegungsschrift 1640 249

Aktenzeichen: P

P 16 40 249.6 (G 50827)

Anmeldetag:

Int. Cl.:

5. August 1967

Offenlegungstag: 20. August 1970

Ausstellungspriorität:

Unionspriorität

Datum:

24. August 1966

Land:

V. St. v. Amerika

3 Aktenzeichen:

574659

Bezeichnung:

Elektrische Isolierungen und Verfahren zu deren Herstellung

6

3

❷

1

Zusatz zu:

6

Ausscheidung aus:

1

Anmelder:

General Electric Co., Schenectady, N. Y. (V. St. A.)

Vertreter:

Ratzel, Dipl.-Chem. Dr. rer. nat. Gerhard, Patentanwalt,

6800 Mannheim

@

Als Erfinder benannt:

Mathes, Kennetz Natt, Schenectady, N. Y. (V. St. A.)

Benachrichtigung gemäß Art. 7 § 1 Abs. 2 Nr. 1 d. Ges. v. 4. 9. 1967 (BGBl. I S. 960):

1. 9. 1969

DR. GERHARD RATEL



68 M. HEIM, den 1.8.1967
Seckermenner Str. 36a - T. lefon 46315
Postachachaethe Frankfurt/M. Nr. 8293
Bank, Deutsche Bank Monnheim Nr. 35695

GENERAL ELECTRIC COMPANY

1 River Road

Schenectady, New York / USA.

Elektrische Isolierungen und Verfahren zu deren Herstellung.

Die Anmeldung betrifft elektrische Isolierungen und Verfahren zur Behandlung solcher Isolierungen, sowie insbesondere verbesserte poröse fasrige elektrische Isolierungen und Verfahren zur Behandlung solcher Isolierungen, durch welche beim Arbeiten sehr tiefer Temperaturen im flüssigen Wasserstoff der Verlust der Elektrizität erniedrigt und die Stromstärke erhöht wird.

Elektrische Isolierungen, die in der Tiefsttemperaturtechnik angewendet werden können, haben mannigfache Verwendung ge-

1640249

funden. Hierzu gehören superleitfähige Magnet, Schaltelemente, Generatoren, Motoren, Kondensatoren, Kabeln und
Transformatoren. Bei solchen Verwendungsarten ist es notwendig, dass die elektrische Isolierung beständig ist und
der mit ihr verbundene elektrische Leiter gute elektrische
Leitfähigkeit bei Tiefsttemperaturen aufweist. In einem
Artikel von K. N. Mathes über "Electrical Insulation at
Cryogenic Temperatures" im September-Heft 1963 der Zeitschrift "Electro-Technology" sind auf den Seiten 72-77
bestimmte Effekte über spezielle elektrische Isolierungen
bei besonders tiefen Temperaturen beschrieben.

Die vorliegende Erfindung betrifft verbesserte elektrische
Isolierungen, sowie die daraus he astellten isolierten
Leiter und Verfahren zur Herstellung der verbesserten
Isolatoren zur Verwendung bei Temperaturen des flüssigen
Wasserstoffs. Poröse fasrige elektrische Isolierungen
bestehen aus einer grossen Anzahl von Materialien, insbesondere Papier, Matten, Filmen und Laminaten. Geeignete
poröse fasrige elektrische Isolierungen sind beispielsweise
Lumpenpapier, Kabelpapier, Asbestpapier, acetyliertes Papier,
cyanäthyliertes Papier und ähnliche modifizierte Papiere,
Glasmatten, ungewebte Dacron-Harze, Polyvinylalkoholfilme
und Laminate aus diesen Materialien mit Folien, wie Polyesterfolien (bekannt unter dem Warenzeichen Mylar) oder Polyimiden.

Gemäss der vorliegenden Erfindung werden verbesserte lektri-

sche Isoli rungen erhalten, wenn man die porösen fasrigen elektrisch n Isolierungen mit flüssigem Wasserstoff und gegebenenfalls mit einer dielektrischen polaren Flüssigkeit imprägniert.

Die Besonderheiten und Vorteile der vorliegenden Erfindung sind aus der folgenden Beschreibung in Verbindung mit der Zeichnung ersichtlich.

Wenn poröse fasrige elektrische Isolierungen in Form von konventionellem cellulosen Kabelpapier bei oder oberhalb Zimmertemperatur für hohe Spannungen verwendet werden, werden sie anfangs in einer dielektrischen Flüssigkeit, wie Öl, im Vakuum imprägniert, um sie für hohe Spannungen geeignet zu machen. Ein allgemeines Verfahren, solche Eignung oder Lebenserwartung zu bestimmen und zu vergleichen, besteht in der Messung des Ableitungsfaktors als Funktion der Zeit bei verschiedenen Spannungen. Instabilität wird bei einer besonderen Temperatur angezeigt, wenn der Ableitungsfaktor dazu neigt, als Funktion der Zeit zuzunehmen.

Das obige Kabelpapier wurde auch mit flüssigem Stickstoff behandelt. Kessungen des Ableitungsfaktors wurden in Abhängigkeit von der Zeit durchgeführt. Obgleich niedere werte des Ableitungsfaktors bei verschiedenen Spannungen erhalten wurden, war die Stabilität sehr ähnlich der Leistung solcher Isolierung n, die in dielektrischem Öl eingetaucht und bei

oder oberhalb Zimmertemperatur gemessen_wurden.

Es wurde überraschenderweise gefunden, dass porose fasrige elektrische Isolierungen verbesserte Stabilität aufweisen, wenn man solche Isolierungen mit flüssigem Wasserstoff imprägniert, wodurch ein gutes Tiefsttemperaturdielektrikum entsteht. Es wurde gefunden, dass dabei eine völlig unerwartete Abnahme des Ableitungsfaktors mit der Zeit erfolgt. welcher bei verschiedenen Spannungen vorkommt. Konventionelles mit Ol imprägniertes Kabelpapier und mit siedendem flüssigen Stickstoff behandeltes Kabelpapier zeigen ein Ansteigen des Ableitungsfaktors und versagen anschliessend. Es wurde auch ein unerwarteter Abfall des Ableitungsfaktors mit der Zeit bei Spannungen gefunden, die weit über denen liegen. für welche Instabilität sowohl für Ol-imprägnierte oder mit flüssigem Stickstoff imprägnierte Kabelpapiere festgestelltwurden. Die ser Abfall des Ableitungsfaktors mit der Zeit führt zu dielektrischer Stabilität der Isolierung bei Tiefsttemperatur des flüssigen Wasserstoffs. Dieses Verhalten ist das genaue Gegenteil von demjenigen von konventionellen dielektrischen Flüssigkeiten oder von flüssigem Stickstoff bei normalen Temperaturen.

Ausserdem wurde gefunden, dass die Stabilität solcher Isolierungen bei Tiefsttemperaturen des flüssigen Wasserstoffs für poröse fasrige elektrische Isolierungen weiter erhöht werden kann, wenn man sie sowohl mit einer dielektrischen polaren

009834/1505

Flüssigkeit als auch mit flüssigem Wasserstoff imprägniert. Es wurde gefunden, dass man die poröse, fasrige Isolierung in eine dielektrische polare Flüssigkeit, wie Wasser, Propylenoxyd, Formaldehyd, Formamid, Äthylacrylat oder Äthylbromid eintauchen und später mit flüssigem Wasserstoff imprägnieren kann, um sie bei Temperaturen des flüssigen Wasserstoffs anzuwenden.

Die einzige Figur der Zeichnung zeigt einen Apparat 10 zur Messung des Ableitungsfaktors von elektrischen Isolierungen als Funktion der Zeit bei verschiedenen Spannungen. Die Tests für dielektrische Verluste bei hohen Spannungen wurden nach den Standard-Vorschriften D-150 der American Society of Testing Materials Standard durchgeführt. Instabilität wird bei einer bestimmten Temperatur angezeigt, wenn der Ableitungsfaktor dazu neigt, als Funktion der Zeit zu wachsen.

Der Apparat 10 besteht aus einer Bandelektrode 11, die über eine Leitung 12 mit einem Ende der Elektrode verbunden ist und einer zweiten Leitung 13, die mit der im Apparat zu testenden elektrischen Isolierung in Verbindung steht.

Die Leitungen 12 und 13 sind mit den Enden des Transformators 14 verbunden. Ein Wandler (variac) 15 ist über die Leitungen 16 und 17 mit den anderen Enden des Transformators 14 verbunden. Eine geerdete Leitung 18 wurde von der Leitung 12

A. 19 30 160

1640249

wandler 15 verbunden, wodurch die Spannung um die zu testende elektrische Isolierung variiert wird. Die Isolierung 19 hat die Formeiner rostfreien Stahlröhre mit vier darum gewickelten Lagen fasrigen elektrischen Isoliermaterials. Die Leitung 13 ist mit der Isolierung 19 verbunden, während die Leitung 12 mit einem Ende der Elektrode 11 verbunden ist.

Der in der Figur abgebildete Apparat enthält einen isolierten Behälter 20, der mit einer Tiefsttemperatur-Flüssigkeit 21 gefüllt ist und dadurch zum Testen von elektrischen Isolierungen bei Tiefsttemperaturen geeignet ist. Der Behälter 20 besitzt einen Deckel 22 mit Löchern 23 für die Leitungen 12 und 13 und eine Offnung 24.

Eine zylindrische Röhre aus rostfreiem Stahl wurde mit vier Lagen 0,127 mm starkem Cellulosekabelpapier mit einer Dichte von 0,9 umwickelt. Diese poröse fasrige elektrische Isolierung, die vorher im Vakuum mit dielektrischem Olimprägniert worden war, trägt eine Kupferbandelektrode, die um ihren äusseren Mantel gewickelt ist. Ein Ende der Elektrode wurde mit der einen Leitung verbunden, das andere mit der Isolierung. Beim Einschalten des Stromes betrug die Temperatur 23°C; der Wandler wurde auf eine mittlere Stärke der Spannung von 600 Volt pro 0,0254 mm eingestellt. Nach 5 Minuten zeigte die Isolierung Zeichen von Instabilität, was am Ansteigen des Ableitungsfaktors mit der Zeit zu

sehen war. Bei 725 Volt pro 0,0254 mm versagte die Isolierung. Diese Ergebnisse sind aus der unteren Tabelle I zu entnehmen.

Der gleiche Apparat wurde wieder verwendet, wobei der Behälter mit flüssigem Stickstoff gefüllt war. Cellulose-kabelpapier mit einer Dichte von 0,9, das nicht mit Ol imprägniert worden war, wurde in eine Kupferbandelektrode eingewickelt und in flüssigem Stickstoff eingetaucht. Das obige Verfahren wurde wiederholt, um den Ableitungsfaktor als Funktion der Zeit zu bestimmen. Obwohl niedere Werte des Ableitungsfaktors bei verschiedenen Spannungen gemessen wurden, war die Stabilität ähnlich derjenigen der oben beschriebenen Isolierung, die durch Imprägnierung im Vakuum mit dielektrischem Öl erhalten worden war. Diese Ergebnisse sind aus der Tabelle I zu entnehmen.

TABELLE I

Ableitungsfaktor als Funktion der Zeit

| • | | Aoleitungslakter - tan o | | | |
|---|--|--|---|--|--|
| mittlere Spannung Peldstärke (Etress-voltage)/ O,0254 mm | Zeit (Kinuten) nach Anlegen der Spannung | Öl-imprägnientes Papier ogi 23 [°] C. | Capier in sieden- dem flüssigen Stickstoff -196°C. | | |
| 250 | 1 5 10 | | ्य स्थ . सः स्थ सः सः | | |
| 375 | <u>1</u> 5 | • स्कर्माः करम्बरः | | | |
| 600 | 1 5 10 15 | 0,0080 0,00815 0,0084 0,0086 | | | |
| 725 | 1 2 | - 0,014 0,018 (versagt | · } | | |
| 750 | 1 5 10 15 | versagt | | | |
| 900 | 1 5 10 15 | | | | |

Es wurde der gleiche Apparat mit einem mit flüssigem Wasserstoff gefüllten Behälter verwender. Gellulordkabelpapier ait einer Diente von G,9, das nicht fil feknum til all impragniert worden war, wurde in eine kujferbandelektrose eingewieselb

009634/1101

und in flüssigen Wasserstoff eingetaucht, wodurch die Papierisolierung imprägniert wurde. Der isolierte Leiter bestand aus einem elektrischen Leiter in Form eines Zylinders aus rostfreiem Stahl, dessen äussere Oberfläche mit poröser, fasriger elektrischer Isolierung bedeckt war. Die Isolierung wurde mit flüssigem Wasserstoff imprägniert. Das obige Verfahren wurde dann wiederholt, um den Ableitungsfaktor als Funktion der Zeit zu bestimmen. Unerwarteterweise zeigte diese Isolierung sogar bei 900 Volt pro 0,0254 mm verbesserte Stabilität; der Ableitungsfaktor fiel mit der Zeit ab. Der isolierte Leiter zeigte verbesserte elektrische Feldstärke bei dieser tiefen Temperatur. Diese Ergebnisse sind aus Jer Tabelle II zu entnehmen. Der obige Apparat wurde wieder verwendet. Jedoch wurde Cellulosekabelpapier mit einer Dichte von 0,7 angewendet. Nach der Imprägnierung in flüssigen Wasserstoff zeigte dieses Papier bei niederen Spannungen Stabilität. Jedoch bei höheren Spannungen war das Papier mit der höheren Dichte von 0,9 überlegen. Die Ergebnisse sind aus der Tabelle II zu entnehmen.

TABELLE II

Ableitungsfaktor als Funktion der Zoit

| | | Ableitungsfaktor - tan o | | | |
|--|--|--|--------------------------------------|--|--|
| mittlere Spannung Feldstärke / 0,0254 mm | Zeit (Minuten) nach Anlegen der Spannung | | | | |
| 250 | 1 5 10 | weniger als 0,0003 | 0,00068 0,00065 0,00060 | | |
| 375 | 1 5 | weniger als 0,0003 | 0,00130 0,00117 | | |
| 600 | 1 5 10 | weniger als 0,0003 | | | |
| 725 | 1 2 | 2 | •. | | |
| 750 | 1 5 10 15 | 0,06036 0,00075 0,60055 0,00055 | 0,0017 0,0018 0,0018 0,0018 | | |
| 900 | - 1 - 5 10 15 | 0,010 0,0050 0,0031 0,0025 | | | |

Der gleiche Apparat wurde verwendet mit einem Behälter, der mit siedendem flüssigen Wasserstoff gefüllt war. Acetyliertes Papier wurde verwendet, um das eine Kupferbandelektrode gewickelt war, und in flüssigen Wasserstoff eingestauent, wie inch das Papier imprägniert wurde. Das gleiche Verfahren wurde wiederholt, um den Ableitungsfaktor als Fuhltigen der Beit 32 bestimmen. Es wurde eine mittlere Spannung von 312 Volt olt

1130 Volt engelegt. Diese mit flüssigem Wasserstoff imprägnier te Isolierung weigte einen unerwarteten nefall des Ableitungsfaktors als Eunktion der Zeit.

TABELLE III
Ableitungsfaktor als Funkvion der Zeit

| | · · · | Ableitungsfaktor - tan of Lapier is siedenden flüesi, a Masserstoff 2530. Papier (,6 Sicies acceptions | | |
|--|--|--|-----------------------------------|--|
| mittlere Spanning Peldstärke / 0,0254 mm | Seit (minuter) nach Anlegen der Spannung | | | |
| 900 | 1 5 10 15 | 0,020 0,0050 0,005 0,005 0,005 | | |
| 912 | 1 2 8-1/6 | | Ografical Ografica Ografica | |
| 1090 | 10 (Sek.) 2-1/2 10 15-1/2 60 130 174 240 270 | | | |
| 1180 | 1/2 2 12 | | tograph to it. | |

bie th are brodled I, II and III attempederstan organizar warden hit Fablissangen erhalten, walche die cher standite

liche Verteilung der Spannungsbeanspruchung in einer Kabelkonstruktion repräsentieren. Bei vielen anderen Anwendungen, wie beispielsweise in Transformatoren und insbesondere in -Kondensatoren sind starke Konzentrationen von Spannungsbeanspruchungen zu erwarten. Die unerwarteten Ergebnisse, wie sie in den obigen Tabellen für mehr einheitliche Felder angegeben wurden, sind auch für nicht einheitliche Spannungsfelder anwendbar, wie es aus der unteren Tabelle IV zu entnehmen ist. Es wurde der Apparat und das obige Verfahren mit einem besonderen Kondensator verwendet, in dem sich eine scharfe Konzentration von Spannungsbeanspruchung an den Ecken der Elektrode ausbildet. Es wurde beobachtet, dass in Öl die Stabilität bei niederer Spannung auftritt; die mit flüssigem Wasserstoff imprägnierte Isolierung zeigt unerwarteterweise wiederum einen Abfall des Ableitungsfaktors mit der Zeit.

TABELLE IV

Ableitungsfaktor als Funktion der Zeit

Ableitungsfaktor - tan δ

| Mittlere Spannung | Zeit (Minuten) | Öl-imprägniertes | Papier in sieden- | |
|-------------------|--------------------------|----------------------------|---|--|
| Feldstärke / | nach Anlegen | Papier bei | dem flüssigen | |
| 0,0254 mm | der Spannung | 23 ⁰ C. | Wasserstoff, -253°C | |
| 467 | 1 | 0,0056 | 0,00132 | |
| | 5 | 0,0058 | 0,00118 | |
| | 10 | 0,0058 | 0,00115 | |
| 533 | 1 | 0,01 | 0,0088 | |
| | 5 | 0,0125 | 0,0065 | |
| | 10 | 0,029 | 0,0055 | |
| | 15 | 0,047 | 0,0051 | |
| 600 | 1 5 10 15 30 | 0,086 versagt " " | 0,0195 0,018 0,016 0,015 0,0125 | |

Die Stabilität der obigen Isolierung wird weiter bei Tiefsttemperaturen des flüssigen Wasserstoffs gesteigert, wenn man die poröse fasrige elektrische Isolierung sowohl mit einer dielektrischen polaren Flüssigkeit und mit flüssigem Wasserstoff imprägniert. Vier Lagen Cellulosekabelpapier von einer Stärke von 0,127 mm und einer Dichte von 0,9 wurden um ein zylindrisches Rohr von rostfreiem Stahl gewickelt. Die Papierisolierung wurde dann mit einer dielektrischen polaren Flüssigkeit in Berührung gebracht oder in sie eingetaucht, um die Isolierung damit zu imprägnieren. Eine Kupferbandelektrode wurde dann um die Isolierung gewickelt, die durch Eintauchen in flüssigen Wasserstoff

imprägniert wurde. Der obige Apparat und das ooige Verfahren wurden dann verwendet, um den Ableitungsfaktor als Funktion der Zeit zu bestimmen. Die Ergebnisse, die aus der folgenden Tabelle V zu entnehmen sind, wurden durch Anlegen einer Spannung von 900 Volt pro 0,0254 mm in siedendem und flüssigen Wasserstoff erhalten.

TABELLE V

Ableitungsfaktor als Funktion der Zeit

| Zustand des | Siedende l | Plüssigkeit, | - 253°C. | Gefrorene | Flüssigk. | <u>, −259°</u> C. |
|-------------------------------------|------------|--------------|----------|-------------|-----------|-------------------|
| Papiers (bei 23°C.) | l Min. | 5 Min. | 10 Min. | l-Min. | 5 Min. | 10 .iin. |
| Getrocknet | 0,013 | 0,0076 | 0,0055 | | | - |
| 50 % RH | 0,0098 | 0,0047 | 0,0030 | 0,00105 | 0,0011 | 0,0007 |
| 100 % RH | 0,00135 | 0,00070 | 0,00060 | 0,00080 | 0,00033 | 0,00029 |
| Imprägniert mit Propylen oxyd | 0,00076 | 0,00055 | 0,00035 | | | |

Die Tabelle VI zeigt die Ergebnisse von Kurzzeit-Spannungstests mit Scheibenelektroden von 6,35 mm und 12,7 mm Durchmesser, die an ihrer Oberfläche Cellulosekaoelpapier von
einer Dichte von 0,9 tragen, und sich in flüssigem siedenden
Wasserstoff befinden. Während sowohl Wasser als auch Formamid ein wesentliches Ansteigen des Spannungsaufalls bewirken,
übertrifft Propylenoxyd beide zuerst genannte Imprägniermittel.

TABELLE VI

Elektrische Feldstärke

| | • | nes and the original | Volt pro | 0,0254 | mm Dicke |
|------------------------------|-------|--------------------------------|----------|--------|----------|
| Erstes Imprägnier- mittel | Lagen | Mittlere Stärke / 0.0254 mm | mittel . | wax. | win. |
| keines | 1 | 5,35 | 1450 | 1490 | 1380 |
| asser | 1 | 8,5 | 2070 | 2140 | 2000 |
| ropylenoxyd | 1 | 5,4 | 4230 | 4260 | 4080 |
| Pormamid | 1 | 11,0 | 2410 | 2550 | 2260 |

ratentans rüche:

009834/1505

Patentansprüche

- 1.) Verfahren zur Behandlung poröser fasriger elektrischer Isolierungen, dadurch gekennzeichnet, dass man die genannten Isolierungen mit flüssigem Wasserstoff imprägniert.
- 2.) Verfahren nach Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, dass wan die Isolierungen zusätzlich mit einer dielektrischen poleren Flüssigkeit imprägniert.
- 3.) Verfahren nach Anspruch 2, dadurch gekennzeichnet, dass die Flüssigkeit Propylenoxyd, Wasser oder Formamid ist.
- 4.) Stoffe, dadurch gekennzeichnet, dess sie aus mit flüssigem Wasserstoff imprägnierten porösen, fasrigen elektrischen Isolierungen bestehen.
- 5.) Storfe nach Anspruch 4, dadurch gekennzeichnet, dass die Isolierungen zusätzlich mit einer dielektrischen, polaren Flüssigkeit imprägniert sind.
- 6.) Stoffe nach Anspruch 5, dadurch gekennzeichnet, dass die Flüssigkeit Propylenoxyd, Wasser oder Formamid ist.
- 7.) Isolierter Leiter, dadurch gekennzeichnet, dass er aus wenigstens einem elektrischen Leiter besteht, der wenigstens zum Teil mit poröser fasriger elektrischer Isolierung bedeckt

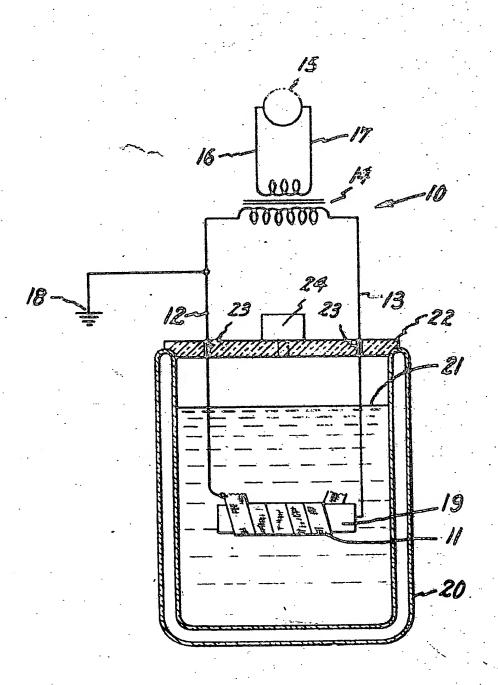
0 0 9 8 3 4 / 1 5 **0** 5

ist, die mit flüssigem Wasserstoff imprägniert ist.

- 8.) Produkt nach Anspruch 7, dadurch gekennzeichnet, dass die Isolierung zusätzlich mit einer dielektrischen polaren Flüssigkeit imprägniert ist.
- 9.) Produkt nach Anspruch 8, dadurch gekennzeichnet, dass die Flüssigkeit Propylenoxyd, Wasser oder Formamid ist.

18 Leerseite

1640249



009834/1505